

Uzdevumi ķīmijā (11.klase)

1. **Kurš nosaukums atbilst dotajam alkānam $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-C}(\text{CH}_3)_2\text{-CH}_3$**

Atbildes : trimetilpentāns okstāns 2,2,4-trimetilpentāns

2. **Vai reakcijas vienādojums, kurā attēlota 2-metilpropēna-1 un hlorūdeņraža ķīmiskā reakcija, $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{-CH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CCl}(\text{CH}_3)\text{-CH}_3$ uzrakstīts pareizi?**

Patiesi Aplami

3. Izlasiet uzdevumu! Izvēlieties pareizo aprēķina formulu, skaitli vai vārdu! Aprēķināt, cik liels tilpums metāna jāsadēdzina, lai iegūtu 1230,6 kJ siltuma, ja reakcijas siltumefekts ir 879 kJ?

Lai atrisinātu uzdevumu, nepieciešams izmantot aprēķina formulas: _____ un _____. Izmantojot _____ formulu, iegūstam degšanas procesā patērēto metāna _____. Savukārt, pārveidojot _____ formulu, iegūstam metāna _____, rezultātā uzzinām, ka tiek sadedzināti _____ litri metāna.

Atbilžu varianti:

$n=V/V_0$ tilpums 31,36

$n=m/M$ $n=q/Q$

62, 42 daudzumu jeb molu

4. **Dots uzdevums - Aprēķināt organiskā savienojuma formulu, ja tajā ir 84,7% oglekļa un 15,3% ūdeņraža, bet dotās vielas tvaiku relatīvais blīvums pret gaisu ir 5,794! Izvēlieties pareizos atbilžu variantus! Lai nonāktu pie pareizās atbildes, ka molekulformula dotajai organiskajai vielai ir $\text{C}_{12}\text{H}_{24}$, nepieciešams veikt secīgi šādas darbības:**

1. Izmantojot aprēķina formulu $n=m/M$, aprēķinu _____ .

2. Izmantojot aprēķina formulu $n=m/M$, aprēķinu _____ .

3. Aprēķinu_____ .

4. Izmantojot relatīvā blīvuma formulu, aprēķinu_____ .

5. Izdalot_____ ar _____ , iegūstu skaitli, ar kuru _____ indeksi pie _____ formulas.

5. Katram ogļūdeņraža nosaukumam, izvēlēties pareizo saīsināto struktūrformulu!

2-metilbutēns-1

Pentadiēns-1,4

4,4-dimetilheptīns-2

Atbilžu varianti:

